



แบบฝึกหัดเรื่อง พันธะไอออนิก

ชื่อ-สกุล.....เลขที่.....ชั้น ม.5/.....

ตอนที่ 1 จงเติมข้อความลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

พันธะไอออนิก เกิดจากอะตอมของธาตุโลหะกับ.....สร้างพันธะเคมีต่อกัน โดยธาตุที่เป็น.....จะให้อิเล็กตรอน ส่วนธาตุที่เป็น.....จะ.....อิเล็กตรอน เพื่อให้มี.....วงนอกสุดที่เรียกว่าเท่ากับ เหมือนกับ..... ในแต่ละขั้นตอนของการเกิดพันธะไอออนิกจะมีทั้งการดูดพลังงานและคายพลังงาน ซึ่งจะทำให้ทราบพลังงานของปฏิกิริยา และผลของการสร้างพันธะไอออนิกทำให้เกิดสารประกอบ ไอออนิกที่ประกอบด้วยไอออนบวกและไอออน.....ยึดเหนี่ยวกันด้วยประจุไฟฟ้า.....และเรียงสลับกันอย่างต่อเนื่องภายในผลึก

ตอนที่ 2 จงเลือกสูตรของสารประกอบไอออนิกจากไอออนต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

ไอออนบวก	ไอออนลบ	สูตรเคมี		
Na^+	CO_3^{2-}	NaCO_3	$\text{Na}(\text{CO}_3)_2$	Na_2CO_3
K^+	PO_4^{3-}	K_3PO_4	$\text{K}(\text{PO}_4)_3$	$\text{K}_3(\text{PO}_4)_1$
Mg^{2+}	SO_4^{2-}	$\text{Mg}_2(\text{SO}_4)_2$	MgSO_4	Mg_2SO_2
Ca^{2+}	Cl^-	CaCl	Ca_2Cl	CaCl_2
Al^{3+}	O^{2-}	Al_2O_3	Al_3O_2	AlO

ตอนที่ 3 จงเลือกไอออนที่เป็นองค์ประกอบของสารประกอบไอออนิกต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

สูตรเคมี	ไอออนบวก				ไอออนลบ			
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	Al^{2+}	SO_4^{2-}	Al^{3+}	SO_4^{3-}	Al^{2+}	SO_4^{2-}	Al^{3+}	SO_4^{3-}
CaO	Ca^{2+}	Ca^+	O^{2-}	O^-	Ca^{2+}	Ca^+	O^{2-}	O^-
KCl	K^+	K^{2+}	Cl^-	Cl^{2-}	K^+	K^{2+}	Cl^-	Cl^{2-}
$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	NH_4^+	CO_3^{2-}	NH_2^+	CO_3^{4-}	NH_4^+	CO_3^{2-}	NH_2^+	CO_3^{4-}
Na_3PO_4	PO_4^{3-}	Na^{3+}	PO_3^-	Na^+	PO_4^{3-}	Na^{3+}	PO_3^-	Na^+